PAT-NO:

JP02000017179A

DOCUMENT-IDENTIFIER: JP 2000017179 A

TITLE:

CONDUCTIVE RESIN COMPOSITION, SEPARATOR FOR FUEL CELL

AND SEALING MATERIAL

PUBN-DATE:

January 18, 2000

INVENTOR-INFORMATION:

NAME YAMADA, HITOSHI MORIMOTO, KAZUKI COUNTRY

N/A N/A

NISHIMOTO, KAZUO

N/A

ASSIGNEE-INFORMATION:

NAME **NICHIAS CORP** COUNTRY

N/A

APPL-NO: JP10184784

APPL-DATE:

June 30, 1998

INT-CL (IPC): C08L101/00, C08K003/04, C08K003/40, C08K007/02, C08K007/06 . C08K007/14 . C08L067/03 . C09K003/16 . H01M008/02

ABSTRACT:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a conductive resin composition capable of exhibiting excellent moldability, conductivity, gas seal performance and strength, usable for separator for fuel cell, sealing material or the like, by utilizing a liquid crystal polymer as composite resin with a conductive filler.

SOLUTION: This composition includes (A) the liquid crystal polymer such as liquid crystal polyester or the like, (B) the conductive filler such as graphite (for example expanded graphite, granular graphite), Ketjenblack, acetylene black, furnace carbon black, thermal carbon black or the like, and if necessary, (C) carbon fiber or glass fiber. This composition preferably, includes 50 to 900 pts.wt, more preferably 100 to 600 pts.wt. of the component B per 100 pts.wt. of the component A.

COPYRIGHT: (C)2000, JPO

(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号 特開2000-17179 (P2000-17179A)

(43)公開日 平成12年1月18日(2000.1.18)

(51) Int.Cl.7	識別記号	FΙ		テーマコード(参考)
C08L 101/00		C08L 10	1/00	4J002
C08K 3/04		C08K	3/04	5 H O 2 6
3/40			3/40	
7/02			7/02	
7/06			7/06	
	審查請求	未請求 請求	の数9 OL (全 8 頁	〔) 最終頁に続く
(21)出願番号	特願平10-184784	(71)出願人	000110804	
			ニチアス株式会社	
(22)出顧日	平成10年6月30日(1998.6.30)		東京都港区芝大門1丁目	1番26号
		(72)発明者	山田 均	
			静岡県浜松市新都田1-	8 - 1
		(72)発明者	森本 和樹	
			静岡県浜松市新都田1-	8 – 1
		(72)発明者	西本 一夫	
			静岡県浜松市新都田1-	8 – 1
		(74)代理人	100073874	
			弁理士 萩野 平 (外	3名)
				最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 導電性樹脂組成物、燃料電池用セパレータ及びシール材料

(57)【要約】

【課題】 製造・成形が容易で、強度、導電性、シール 性に優れる樹脂組成物、並びにそれより成る燃料用電池 及びシール材料を提供する。

【解決手段】 液晶ポリマーと導電性フィラーとを含む ことを特徴とする導電性樹脂組成物、並びに前記導電性 樹脂組成物からなる燃料電池用セパレータ及びシール材 料。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 液晶ポリマーと導電性フィラーとを含む ことを特徴とする導電性樹脂組成物。

【請求項2】 前記導電性フィラーが、黒鉛、ケッチェンブラック、アセチレンブラック、ファーネスカーボンブラック及びサーマルカーボンブラックから成る群より選択される1以上のフィラーであることを特徴とする、請求項1に記載の導電性樹脂組成物。

【請求項3】 前記黒鉛が、膨張黒鉛または粒状黒鉛で 【0004】黒鉛やカーボンブラック等のフィラーはまあることを特徴とする請求項2に記載の導電性樹脂組成 10 た、シール材料用の原料としても用いられる。例えば、物。 カーボンブラックをゴム等のポリマーに充填すると、オ

【請求項4】 前記液晶ポリマーが、液晶ポリエステル であることを特徴とする、請求項1~3の何れか一項に 記載の導電性樹脂組成物。

【請求項5】 前記導電性フィラーの配合量が、前記液 晶ポリマー100重量部に対して50~900重量部で あることを特徴とする請求項1~4の何れか一項に記載 の導電性樹脂組成物。

【請求項6】 前記導電性フィラーの配合量が、前記液 晶ポリマー100重量部に対して100~600重量部 20 であることを特徴とする請求項5に記載の導電性樹脂組 成物。

【請求項7】 炭素繊維及び/またはガラス繊維をさらに含有することを特徴とする請求項1~6の何れか一項に記載の導電性樹脂組成物。

【請求項8】 請求項1~7の何れか一項に記載の導電性樹脂組成物から成ることを特徴とする燃料電池用セパレーター。

【請求項9】 請求項2~7の何れか一項に記載の導電性樹脂組成物から成ることを特徴とするシール材料。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、導電性樹脂組成物、並びに前記導電性樹脂組成物からなる燃料電池用セパレーター及びシール材料に関する。

[0002]

【従来の技術】近年、燃料の有する化学エネルギーを電気的エネルギーに直接変換する燃料電池に関する需要が高まっている。一般に燃料電池は、電解質を含有するマトリックスを挟んで電極板が配置され、さらにその外側にセパレーターが配置された単位セルを、多数積層した構成となっている。通常、セパレーターの片面には燃料が、もう一方の面には気体酸化剤等が供給されるので、セパレーターは両者が混合しないよう、気体不透過性に優れることが必要である。また、単位セルを積層して用いるので、セパレーターは高い導電性を有し、かつ強度にも優れることが要求される。

【0003】従来より、燃料電池用セパレーターとしては、黒鉛シートをプレス成形して得られた成形品、炭素焼結体に樹脂を含浸させた樹脂含浸材、熱硬化性樹脂を50

不活性雰囲気で焼成して得られるガラス状カーボン、炭素粉末と樹脂とを混合後成形した樹脂成形品等が用いられている。例えば特開昭60-37670号公報には、フェノール樹脂等の熱硬化性樹脂とカーボンペーパーより成るセパレーターが;特開平1-311570号公報には、フェノール樹脂、フラン樹脂等の熱硬化性樹脂に膨張黒鉛及びカーボンブラックを配合して成るセパレーターが、それぞれ開示されている。

【0004】黒鉛やカーボンブラック等のフィラーはまた、シール材料用の原料としても用いられる。例えば、カーボンブラックをゴム等のポリマーに充填すると、ポリマーの溶剤膨潤度を改善し、また、強度、耐摩耗性等の特性を付すことができる。黒鉛は、その優れた摺動性とフランジ表面へのなじみ性故、単体でまたはポリマーとの複合材の形で、パッキン、ボルテックスガスケット等のシール材料として用いられる。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、燃料電 池用セパレーターにおいては、樹脂含浸材では、切削加 工が必要となり、製造に手間とコストがかかる。ガラス 状カーボンを用いると、焼成前に製品形状への成形加工 が可能となるが、焼成時の寸法収縮等、寸法安定性の点 で問題が生じる。樹脂成形品は、成形が容易であるが、 樹脂の電気絶縁性の故に導電性に劣る欠点がある。この 点を改善すべく導電性フィラーを多量充填すると、成形 が困難または不可能となる。また、シール材料において も、フィラーの多量充填は様々な利点をもたらす。例え ば、カーボンブラックをゴム中に多量充填し、耐ガス透 過性を改善することができる。特に黒鉛系シール材料に 30 おいては、高い摺動性、表面なじみ性を得る上で、黒鉛 配合率をできるだけ高めることが望ましい。これらシー ル材料においても、フィラーの多量充填により、成形性 の悪化、強度低下等の問題が生じる。

【0006】本発明はこのような状況に鑑みてなされたものであり、製造・成形が容易で、強度、導電性、シール性に優れる樹脂組成物、並びにそれより成る燃料用電池及びシール材料を提供することを目的とする。

[0007]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上記目的を達成すべく導電性フィラーとの複合に使用する樹脂について検討した結果、液晶ポリマーを使用することによって、成形が容易で、例えば燃料電池用セパレーターやシール材料に適用した場合に、必要な導電性、ガスシール性、強度がバランス良く優れる複合材が得られることを見出した。すなわち、本発明は、液晶ポリマーと導電性フィラーとを含むことを特徴とする導電性樹脂組成物、並びに前記導電性樹脂組成物からなる燃料電池用セパレーター及びシール材料に関する。

[0008]

0 【発明の実施の形態】以下、本発明に関して詳細に説明

する。本発明においては、樹脂成分として液晶ポリマー を使用することが重要な要件である。後記する実施例で も示すように、樹脂成分として他のポリマーを用いて も、本発明が目的とする高導電性、高強度、成形容易性 等の物性を兼備する複合材を得ることはできない。一 方、本発明に従い液晶ポリマーを樹脂成分とすることに より、導電性、ガスシール性、強度等の物性がバランス 良く優れる組成物を得ることができる。しかも本発明の 導電性樹脂組成物は、熱硬化性樹脂を樹脂成分とする導 電性樹脂組成物と比べた場合は勿論、熱可塑性樹脂を樹 10 脂成分とする導電性樹脂組成物と比べても、製造・成形 が容易となる。また、液晶ポリマー自体の体積抵抗率 は、従来の導電性樹脂組成物に使用されている樹脂成分 (例えば、比較例に挙げたポリアミドやポリブチレンテ レフタレート、ポリエステル系熱可塑性エラスマー)に 比べて高いにも拘わらず、導電性フィラーとの複合体で は従来の樹脂成分との複合体よりも優れた導電性を示す ようになる。これらは、全く予期されなかったことであ る。

【0009】この液晶ポリマー(LCP)は、それ自体 20

は公知である。LCPとは溶融時に液晶状態を示すポリ マーの総称であり、一つの構造式で描くことのできるも のではない。本発明においても、LCPと言う語は液晶 性を示すポリマーの総てを包含する。複数のLCPを併 用することもできる。LCPは溶融時に配列した分子集 合体を形成し、剪断や伸張等の外力を受けるとその方向 に配向して、冷却固化時にこの配向を保ったまま固化す る。そのため、他のポリマーに比べ、高い流動性、低い 線膨張係数、良好な寸法精度、高強度、耐熱性、難燃 性、耐薬品性等を示す。尚、固化した際に結晶性があれ 30 ば結晶性LCP、なければ非晶性LCPと呼ばれる。 【0010】また、LCPは市場から容易に入手可能で あるが、市販LCPは通常、その熱変形温度を基に、熱 変形温度が300℃以上のタイプI、240~300℃ のタイプIIa、200~240℃のタイプIIb、20 ○℃未満のタイプIIIに分類される。本発明において はいずれのタイプのLCPをも使用することができる。 例えば耐熱性の要求される用途にはタイプ I や I I aの LCPを、低温での成形が必要とされる場合にはタイプ IIIやIIbのLCPを使用する。市販のLCPは2 種以上のモノマーから成る共重合体であり、その結合様 式には、エステル結合のみから成るもの(液晶ポリエス テル)の他、アミド結合やイミド結合、カーボネート結 合、ウレタン結合等が導入されたものがある。本発明で はこれらLCPのいずれをも使用することができるが、 中でも液晶ポリエステルを使用するのが好ましい。 【0011】液晶ポリエステルもまた公知であり、日本

石油化学(株)のザイダー、ポリプラスチックス(株)

のベクトラ、三菱エンジニアリングプラスチック(株)

付用2000-17179

化学工業(株)のスミカスーパー等、種々の製品が市販 されている。通常、液晶ポリエステルは一〇一*ϕ*ーC (=O)-成分(ここで、øはパラフェニレン基を示す) $\xi: -O - \phi - O - \sqrt{-O - \phi - \phi - O - \sqrt{-C}} (=O)$ $-\phi - C(=O) - C(=O) - \phi - \phi - C(=O) - \phi$ の剛直成分; $-O-m-\phi-O-$ 、 $-C(=O)-m-\phi-C$ $(=O)-(=O)-m-\phi-m-\phi-C(=O)-(=O)$ $-m-\phi-C(=O)-, -O-\phi-O-\phi-O-, -O \phi - C (= O) - \phi - O - (C H_3)_2 - \phi - C (C H_3)_2 - C (C H$ O-, $-O-m-\phi-C$ (CH_3)₂ $-\phi-O-$, $-O-m-\phi$ $-C(=O)-\phi-C(=O)-, -O-Np-O-, -O$ -Np-C(=O)-、-C(=O)-Np-C(=O)-等 (ここで、m-øはメタフェニレン基を、Npはナフチル 基を示す)のBent、Crankshaft成分、またはこれらに アルキル基、フェニル基等の置換基を付した成分、また $l \dot{z} : -O-R-O- \langle -C(=O)-\phi-O-R-O-\phi \rangle$ -C(=O)-等(ここで、Rはアルキレン基を示す)の 柔軟鎖とを共重合させた構造となっている。タイプIの と剛直成分とから主として成り、タイプIIaはナフチ ル基を有するCrankshaft成分を含む場合が多い。一般 に脂肪族基を含む、例えば $[-O-\phi-C(=O)-]_n[C(=O)-\phi-C(=O)-O-R-O-]$ aのような構造 の液晶ポリエステルはタイプ I I b, I I I に分類さ れ、成形温度が低く、柔軟性に優れる。本発明において は上記したいずれのタイプの液晶ポリエステルをも使用 することができる。その分子構造、耐熱性、熱変形温 度、分子量、溶融粘度等に特に制限はない。しかしなが ら耐熱性を要求される用途にはタイプIまたはIIaの 液晶ポリエステルを、柔軟性、流動性の要求される用途 にはタイプIIbまたはIII、特に脂肪族基を含む液 晶ポリエステルを使用するのが好ましい。流動性が特に 必要な場合には、温度300℃での溶融粘度が、好まし くは剪断速度103/秒で103ポイズ以下、より好ましくは 剪断速度102/秒で103ポイズ以下、特に好ましくは剪断 速度103/秒で102ポイズ以下の液晶ポリエステルを使用 する。このことによって、導電性フィラーを多量充填し た場合にも、良好な成形性及び強度を保持することがで

きる。
40 【0012】導電性フィラーも、種々の公知のものを使用することができる。例えば銀、ニッケル、銅、アルミニウム、鉄、ステンレス等の金属の粉末、フレーク、繊維; SnO2、ZnO、In2O3、TiO2の金属酸化物; 導電性被覆型導電性フィラー; カーボン系の粉末、繊維、フレーク等が挙げられるが、これらに限定されない。複数の導電性フィラーを併用することも可能である。【0013】しかしながら本発明においては、導電性フィラーとしてカーボン系の粉末またはフレーク、例えばカーボンブラック、黒鉛等を使用するのが好ましい。こ

のノバキュレート、ユニチカ(株)のロッドラン、住友 50 れらカーボン系フィラーを用いることにより、導電性樹

脂組成物の耐腐食性を高め、また、燃料電池等として用 いられる際にも副反応を防止することができる。より好 ましくは、黒鉛、ケッチェンブラック、アセチレンブラ ック、ファーネスカーボンブラック、サーマルカーボン ブラックから成る群より選択される1以上のフィラーを 使用する。このことによって、得られる組成物はより導 電性に優れるものとなる。これらの内、ケッチェンブラ ック、アセチレンブラックは導電性フィラーとして開発 されたものであり、それぞれ天然ガス等の不完全燃焼、 アセチレンの熱分解により得られる。ファーネスカーボ 10 ンブラックは炭化水素油や天然ガスの不完全燃焼により 得られるフィラーであり、粒径に応じてSAF、ISA F, IISAF, HAF, FF, FEF, MAF, GP F、SRF、CF等に分類される。サーマルカーボンブ ラックは天然ガスの熱分解により得られる大粒子径のカ ーボンであり、例としてFTカーボン、MTカーボン等 が挙げられる。

【0014】本発明においてはこれらカーボン系フィラ

ーのいずれを単独で、もしくは2種以上を混合して用い

ても良いが、より好ましくは黒鉛またはケッチェンブラ ックを、特に好ましくは黒鉛を使用する。この黒鉛の種 類に特に制限はなく、粒状黒鉛、鱗片状黒鉛、膨張黒 鉛、コロイド黒鉛等、どのような形態の黒鉛をも使用す ることができる。フッ化グラファイト、または各種金属 原子、ハロゲン原子、ハロゲン化合物等をインターカレ ートしたグラファイト層間化合物の使用も可能である。 ここで、膨張黒鉛とは黒鉛結晶構造の層間を拡張処理し たもので、導電性、潤滑性が特に良好である。上記した 黒鉛の中でも、膨張黒鉛、粒状黒鉛が特に好ましい。 【0015】導電性フィラーの配合量は、液晶ポリマー 30 100重量部に対し、50~900重量部が好ましい。 導電性フィラーの配合量が50重量部を下回ると満足な 導電性が得られず、900重量部を越えると成形性また は強度の点で問題を生じる。これらの点を考慮すると、 導電性フィラーの配合量は、100~600重量部、特 に200~500重量部とするのが特に好ましい。 【0016】本発明の導電性樹脂組成物は、さらに繊維 を配合することにより、その成形品 (例えば燃料電池用 セパレータやシール材料)の機械的強度を強化すること も可能である。例えば、炭素繊維及び/またはガラス繊 維を、液晶ポリマー100重量部に対して1~100重 量部、特に10~50重量部程度配合すると、得られる 成形品の強度、特に耐衝撃性を改善することができる。 炭素繊維、ガラス繊維の種類に特に制限はなく、種々の 公知の繊維を使用することができる。他に、綿、羊毛、 絹、麻、ナイロン繊維、アラミド繊維、ビニロン(ポリ ビニルアルコール)繊維、ポリエステル繊維、レーヨン

繊維、アセテート繊維、フェノール-ホルムアルデヒド

繊維、ポリフェニレンサルファイド繊維、アクリル繊

リウレタン繊維、テトラフロロエチレン繊維等の繊維を 使用することも可能である。しかしながら本発明におい ては、炭素繊維、特にPAN系炭素繊維、ピッチ系炭素 繊維を使用するのが好ましい。このことによって、成形 品の導電性を殆ど損なうことなく強度を改善することが できる。繊維の形状にも特に制限はないが、好ましくは 長さが約0.01~100mm、特に約0.1~20mmの範 囲内の繊維を使用する。繊維長さが100mmを越えると

成形が難しく、また表面を平滑にし難くなり、0.01m

mを下回ると補強効果が期待できなくなる。

【0017】本発明の導電性樹脂組成物には、他に、任 意的成分として他のポリマー、例えばPET、PBT、 ポリエステル系熱可塑性エラストマー、低分子量ポリエ ステル、ポリアミド、ニトリルゴム、アクリルゴム等; 他の充填材、例えばシリカ、炭酸カルシウム、硫酸バリ ウム、粘度鉱物等のフィラー、顔料等;さらには分散 剤、老化防止剤、カップリング剤、相容化剤、難燃剤、 表面平滑剤、脂肪酸やそのエステル、フタル酸エステル 等の可塑剤、プラスチック粉末、加工助剤等を配合する こともできる。

【0018】本発明の導電性樹脂組成物は、種々の慣用 の方法によって製造することができる。一般的には、L CPを加熱溶融させて混練し、導電性フィラーや繊維等 を添加する。典型的には、ニーダー、バンバリーミキサ 一、押出機、加熱ロール等でLCPを溶融し、そこに導 電性フィラーや繊維等を混練下添加する。

【0019】以上の如く構成される、本発明の導電性樹 脂組成物は、成形が容易で、導電性が高く、かつ強度及 び気体不透過性に優れる。それ故燃料電池用セパレータ 一の材料として最適である。また、本発明の導電性樹脂 組成物の内、導電性フィラーとしてカーボン系フィラ ー、特に黒鉛を用いたものは、気体不透過性等に優れる 上、良好な摺動性、表面なじみ性を有する。それ故、シ ール材料、特にパッキンとしても有用である。

【0020】成形法は特に制限されず、射出成形、押出 成形、トランスファー成形、ブロー成形、プレス成形、 射出プレス成形、押出射出成形等、熱可塑性樹脂の分野 で汎用の種々の成形法によって各種の形状へと成形する ことができる。また、これらの成形法を複数組み合わせ ても良い。例えば射出成形や押出成形により得られた成 形品同士を溶融接着させることも出来、また、押出成形 やプレス成形により得られたシート状物をプレス成形等 によって複雑な凹凸形状の物品へと本成形しても良い。 当業者であれば、用途及び形状に応じ、好ましい成形法 及び成形条件を選定することが可能であろう。溶融成形 が可能と言う長所を持つため、複雑な形状の物品、熱の 通り難い厚物等の材料として特に有用である。また、成 型品のリサイクルや、バリ部分等の再利用も可能であ る。以下、本発明を実施例によりさらに詳しく説明する 維、ポリ塩化ビニル繊維、ポリ塩化ビニリデン繊維、ポー50 が、本発明は以下の実施例に限定されるものではない。

BGCCGCIGG ~∛♦≉ ↑M□•X□■2 BGCGCCGCA

[0021]

【実施例】〔実施例1~6、比較例1~5〕

サンプルの調製

各種の樹脂を用いて、膨張黒鉛との組成物を作成した。 使用した樹脂の性状を、以下に示す。

LCP-1:タイプIIIの液晶ポリエステル、体積固有 抵抗1×10¹⁷Ω·cm、熱変形温度120℃、比重1.38 LCP-2: タイプIIIの液晶ポリエステル、体積固有 抵抗6×10¹⁶Ω·cm、熱変形温度170℃、比重1.41 LCP-3:タイプIIbの液晶ポリエステル、体積固有 抵抗1×10¹⁷Ω·cm、熱変形温度210℃、比重1.38 PA-1:ポリアミド6、体積固有抵抗1×10¹⁵Ω·cm、 比重1.14

PA-2: ポリアミド66、体積固有抵抗1×10¹⁴Ω·c m、比重1.15

PA-3: ポリアミド12、体積固有抵抗1×10¹⁶Ω·c m、比重1.06

PBT:ポリブチレンテレフタレート、体積固有抵抗1 ×10¹⁶ Ω·cm、熱変形温度60℃、比重1.31

TPEE:ポリエステル系熱可塑性エラストマー、体積 20 【0023】 固有抵抗1.8×10¹²Ω·cm、比重1.15

尚、上記した体積固有抵抗は、ASTM D257に従い測定し たものである。熱変形温度は、ASTM D648に従い、荷重1 8.6kgf/cm²にて測定した値である。

【0022】そして、表1に示す如く、上記の各樹脂 を、加熱装置を備えたミル中、溶融温度以上の温度にて 3 Orpmで混練しながら所定量の膨張黒鉛を添加した。 全15分間混練後、混練物を取り出して型内に所定量充 填し、熱プレスにて100×100×2mmのシートに成 形してサンプルを得た。サンプルを製造する際、同時に 10 混練の難易、プレス時の型内での流れ性の良否について 判定した。サンプルから試験片を取り出し、曲げ強さ及 び体積固有抵抗を、それぞれASTM D790、JISK719 4に従い測定した。サンプルによっては、気体透過度に 関する試験も行った。気体透過度の評価は、1kgf/cm² の加圧下で2mm厚のサンプルを通過するN₂ガスの透過 量を測定することにより行った。単位はml/分である。 各サンプルを製造する際の難易(混練の難易、プレス時 の型内での流れ性の良否)、及びサンプルの物性を、表 1 に示す。

【表1】

S

8

0

0

30

実施例

ö

~

o .

o. 0

気体透過度(ml/分)

8

体積固有抵抗(mo

世

10

6

やや無

Ö

9

0

Ö

むむ細

良好

即

l	表 1:各サンプルの製造容易性・物性	の製造容易的	生・物性						
		実施例 1	実施例 2	実施例3	北欧卿 1	比較例 2	比較例3	比較例4	开数
	LCP-1	25.0							
	L C P - 2		25.0						
	LCP-3			25.0					
-	PA-1				25.0				
	PA-2					25.0			
	PA-3	1.					25.0		
4 0	PET					1.		25.0	
	TPEE								2 5.
	膨張無鉛	75.0	75.0	75.0	75.0	75.0	75.0	7 5. 0	7 5.
3	混練難易	容器	\$\$	容易	鈴	\$\$ 0\$	松	調中中	ş
垇	プレス内流れ性	良好	良好	良好	皰	最中の	瞅	鹏	\$
	曲げ強さ(kgf/cm²)	232	287	341	187	153	151	134	_

【0024】本発明に従いLCPを樹脂成分とするサンプルは、混練が容易で型内流れ性も良く、高強度、高導電性を示す。また、気体透過度も低く(誤差程度の値しか測定できなかった)、シール性に優れる。一方、ポリアミドを樹脂成分とするサンプルは、混練が容易で型内流れ性も良好であるが、強度が多少劣り、しかも体積固有抵抗が高い欠点を有する(比較例1~3)。ポリブチレンテレフタレートやポリエステル系熱可塑性エラスト

* 強度、導電性のいずれに関しても、本発明に従うサンプルよりも劣っている(比較例4、5)。また、実施例で用いた原料LCP樹脂自体の体積抵抗率は、3種とも比較例で用いた樹脂(ポリアミド、PBT、TPEE)よりも高いが、それにも拘わらず得られる導電性樹脂組成物は良好な導電性を有している。

有抵抗が高い欠点を有する(比較例1~3)。ポリブチ 【0025】[比較例6]樹脂成分としてポリカーボネレンテレフタレートやポリエステル系熱可塑性エラスト ート(体積固有抵抗4×10¹⁶Ω·cm、比重1.20、熱変マーを樹脂成分とするサンプルでは、混練性、流れ性、*50 形温度135℃)を使用した以外は、実施例1~6と同

じ操作を試みたが、膨張黒鉛を200重量部(全体の約 67%)程度添加した時点で混練物が粉体状となって混 練機から溢れ、混練続行が不可能となった。

【0026】〔比較例7〕樹脂成分としてポリスチレン (比重1.06、熱変形温度81℃)を使用した以外は、 実施例1~6と同じ操作を試みたが、膨張黒鉛を200 重量部程度も添加しない内に混練物が粉体状となって混 練機から溢れ、混練続行が不可能となった。

【0027】〔実施例7~17〕表2に示す如く各種導*

*電性フィラーを用い、LCPとの組成物を調製した。こ こで、球状銀粉の粒径は0.1~1.0 µm、炭素繊維の 平均繊維長は0.2m,太さは1d、ガラス繊維の平均繊維 長は3㎜、太さは2dである。そして、実施例1~6と同 様にシート状サンプルを成形した。各サンプルを製造す る際の難易性及びサンプルの物性を、表2に示す。

1 2

[0028]

【表2】

	女 こ、甘ツノノハVX栽培各のは、物は	い事の日合かに	# #2# # #2#									
		実施例7	実施例8	実施例9	実施例10	11個繁殖	実施例12	実施例13	実施例14	実施例15	実施例16	実施例17
<u> </u>	LCP-1	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	2 0. 0	20.0	2 0 . 0	2 0 . 0	20.0
	膨張黑鉛	50.0	50.0	50.0	50.0	50.0	50.0	80.0	7 0 . 0	50.0	50.0	50.0
<u></u>	粒状黑鉛	25.0	-				1		10.0	30.0	25.0	25.0
	アセチレンブラック		25.0									
	ケッチェンブラック			25.0								
	SRFカーボン				25.0						}	
	MT カーボン					25.0						
4□	球状銀粉						25.0					
	ピッチ系炭素繊維										5.0	
	ガラス樹雉											5.0
<u> </u>	退練難易	\$¢	数	84 08	松島	發	容易	容易	容易	容易	容	数
担	プレス内流れ性	良好	最合合	やや悪	おや悪	銀中中	良好	良好	良好	良好	麗中中	良好
\$	曲げ強さ(kgf/cm²)	252	273	287	347	307	2 2 1	176	205	214	272	302
#	体積固有挺抗(mO cm)	13	1.5	11	11	0 2	9	60	1	4	ည	∞

【0029】本発明に従い、LCPを樹脂成分とする導電性樹脂組成物は、導電性フィラーの種類、配合量を種々に変えても、成形が容易で、高い強度及び導電性を示すことが明らかである。

[0030]

【発明の効果】本発明によって、製造・成形が容易で、 強度、導電性、シール性に優れる樹脂組成物、並びにそれより成る燃料用電池及びシール材料が提供された。これらの利点を兼ね備える材料が従来見られなかったことに鑑み、本発明の効果は顕著である。

14

フロントページの続き		
(51)Int.Cl. ⁷	FI	テーマコード(参考
C08K 7/14	CO8K 7/14	
CO8L 67/03	CO8L 67/03	
C O 9 K 3/16 1 O 1	C O 9 K 3/16	101B
HO1M 8/02	HO1M 8/02	В
Fターム(参考) 4J002 CF181 DA017 DA0	26 DA036	
DLOO7 FA047 FDO	16 FD017	
FD116 GJ02		
5H026 BB08 CX02 EE05 I	EE06 EE18	
НН05		